

(12) 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関  
国際事務局(43) 国際公開日  
2004 年 6 月 10 日 (10.06.2004)

PCT

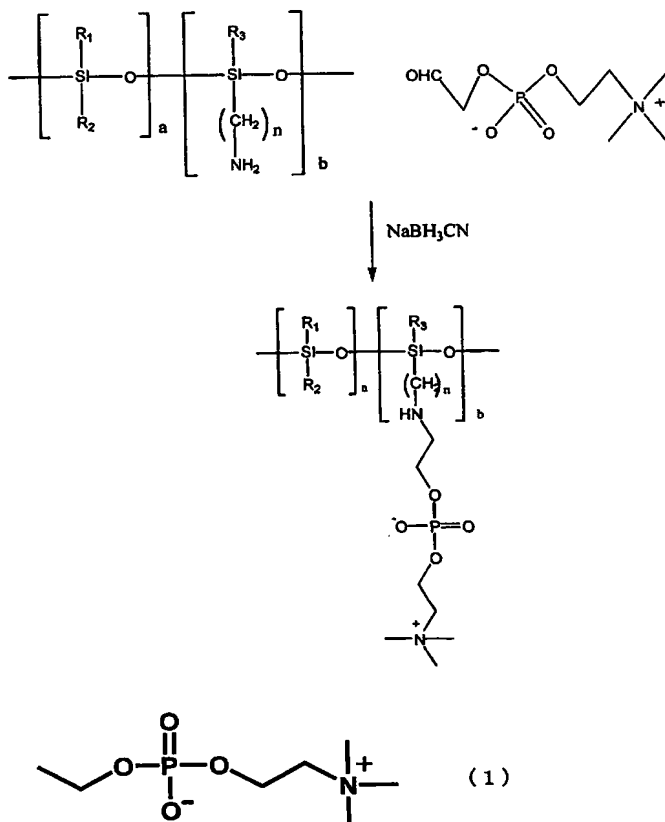
(10) 国際公開番号  
WO 2004/048444 A1

- (51) 国際特許分類: C08G 77/30, 77/395 (72) 発明者; および  
(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 宮沢 和之 (MIYAZAWA, Kazuyuki) [JP/JP]; 〒224-8558 神奈川県横浜市都筑区早瀬 2-2-1 株式会社資生堂 リサーチセンター (新横浜) 内 Kanagawa (JP). 岡 隆史 (OKA, Takashi) [JP/JP]; 〒224-8558 神奈川県横浜市都筑区早瀬 2-2-1 株式会社資生堂 リサーチセンター (新横浜) 内 Kanagawa (JP).
- (21) 国際出願番号: PCT/JP2003/014784
- (22) 国際出願日: 2003 年 11 月 20 日 (20.11.2003)
- (25) 国際出願の言語: 日本語
- (26) 国際公開の言語: 日本語
- (30) 優先権データ:  
特願 2002-340319  
2002 年 11 月 25 日 (25.11.2002) JP
- (71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 株式会社資生堂 (SHISEIDO COMPANY, LTD.) [JP/JP]; 〒104-8010 東京都中央区銀座 7-5-5 Tokyo (JP).
- (74) 代理人: 高野 俊彦 (TAKANO, Toshihiko); 〒162-0834 東京都新宿区北町 3 2-8 0 2 高野・志波国際特許事務所内 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (国内): CN, KR, US.
- (84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR).

[続葉有]

(54) Title: POLYSILOXANE HAVING PHOSPHORYLCHOLINE GROUP AND PROCESS FOR PRODUCING THE SAME

(54) 発明の名称: ホスホリルコリン基を有するポリシロキサン及びその製造方法



(57) Abstract: A polysiloxane having a phosphorylcholine group represented by the following formula (1): (1) To obtain a polysiloxane widely applicable in biocompatible materials and cosmetic materials, it is intended to develop a process whereby a polysiloxane having a phosphorylcholine group can be easily and highly commonly obtained to thereby provide a polysiloxane having a phosphorylcholine group.

[続葉有]



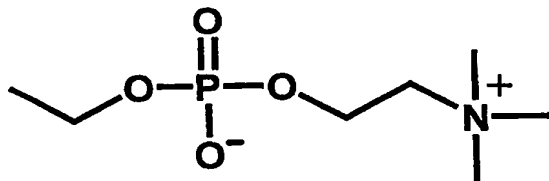
添付公開書類：  
— 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(57) 要約:

下記式（１）で示されるホスホリルコリン基を有するポリシロキサン

（１）



生体適合性材料や化粧品原料としての利用範囲が大きいポリシロキサンを得るために、簡便かつ高い汎用性をもってホスホリルコリン基を有するポリシロキサンを得られる方法を開発し、ホスホリルコリン基を有するポリシロキサンを提供すること。

## 明細書

## ホスホリルコリン基を有するポリシロキサン及びその製造方法

## 5 技術分野

本発明はホスホリルコリン基を含有するポリシロキサン及びその製造方法に関する。本発明のポリシロキサンは、生体適合性、保湿性に優れ、医用高分子材料として有用である。具体的には、人口臓器、生体膜、医療用具のコーティング剤、ドラッグデリバリー、化粧品配合成分等として利用される。

10

## 背景技術

ホスホリルコリン基を有する高分子は生体適合性材料として開発されている。ホスホリルコリン基を有する高分子の製造法としては、主に水酸基を有するアクリル系モノマーと2-クロロ-1, 3, 2-ジオキサホスホラン-2-オキシドを反応させ、更にトリメチルアミンにより4級アンモニウムとすることによりホスホリルコリン構造を有するモノマーを合成し、これを重合する方法が採られてきた（例えば下記特許文献を参照）。

15

特許文献1には、2-メタクロイルオキシエチルホスホリルコリンとメタクリル酸エステルが製造され、特許文献2には2-メタクロイルオキシエチルホスホリルコリンの単独重合体が製造されている。

20

特許文献3には、2-メタクロイルオキシエチルホスホリルコリンの単独重合体及び共重合体で被覆した粉末を化粧品用粉末として利用し、保湿性や皮膚密着性を改善した化粧品が開示されている。

特許文献4には、水溶性セルロースに2-メタクロイルオキシエチルホスホリルコリンをグラフト重合した重合体が製造され、血液適合性を有する高分子として利用されている。

25

- 特許文献 1      特開平 9 - 3 1 3 2 号公報  
特許文献 2      特開平 1 0 - 2 9 8 2 4 0 号公報  
特許文献 3      特開平 7 - 1 1 8 1 2 3 号公報  
特許文献 4      特開平 5 - 3 4 5 8 0 2 号公報

5      一方、従来ホスホリルコリン基を主鎖に有するポリアルキルシロキサンは報告されていない。

ホスホリルコリンを有する単量体を重合する高分子製造方法では、高分子に疎水性基を導入したい場合、モノマーの溶解性の問題から重合溶媒としてメタノール、エタノール、クロロホルム等、連鎖移動触媒として知られる有機溶媒を用いる必要があるため、高分子量のポリマーの製造が難しい。

また、ホスホリルコリン基の立体障害から、重合収率が低下する或いは希望する重合体を得られないという問題がある。

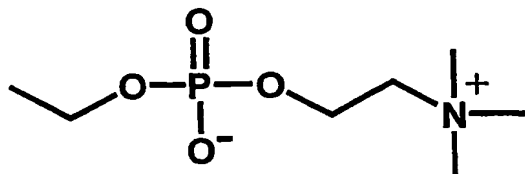
さらに、モノマーの合成反応を厳密な無水条件下にて行う必要があり、手法が煩雑である。

15      本発明者らは、上述の観点から、生体適合性材料や化粧料原料としての利用範囲が大きいポリシロキサンを得るべく鋭意研究した結果、ホスホリルコリン基を有する化合物と、この化合物と反応する官能基を有するポリシロキサンとを反応させると、重合体の主鎖若しくは側鎖における高分子反応により、簡便かつ高い汎用性をもってホスホリルコリン基を有するポリシロキサ  
20      ンが得られることを見出し、本発明を完成するに至った。

#### 発明の開示

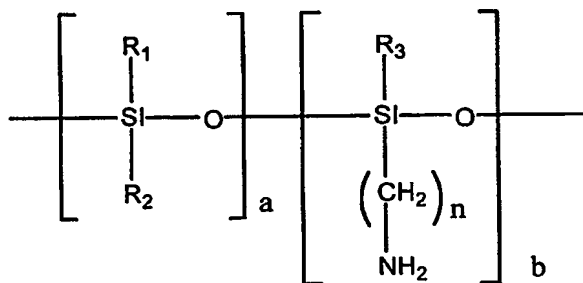
すなわち、本発明は、下記式（1）で示されるホスホリルコリン基を有するポリシロキサンを提供するものである。

(1)

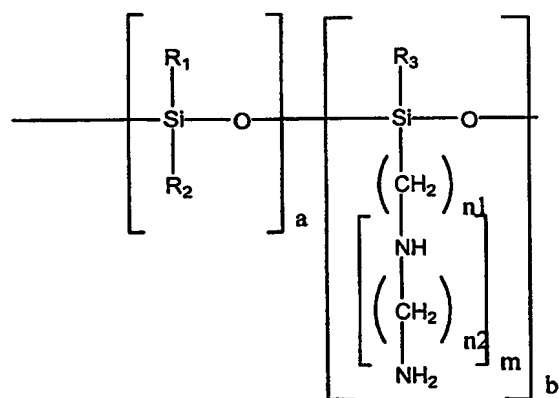


また、本発明は、下記式(2)、(3)、(4)で示される繰り返し単位  
aとb若しくは繰り返し単位aとbとcとを有するアミノ変性ポリシロキサ  
5    ンのアミノ基の一部または全部に、前記式(1)のホスホリルコリン基を導  
入して得られる、下記式(5)、(6)、(7)で示される繰り返し単位を  
有するポリシロキサンを提供するものである。

(2)

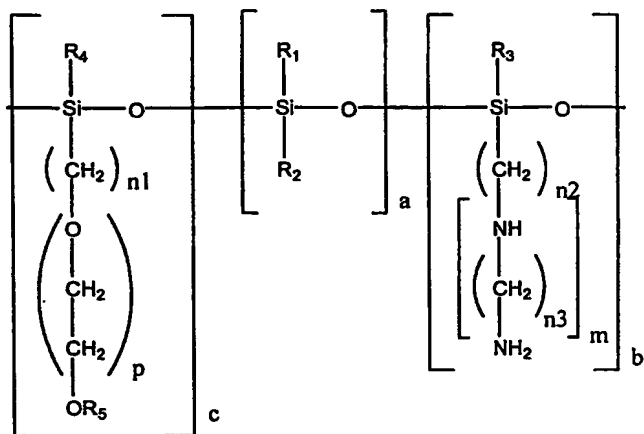


10    (3)

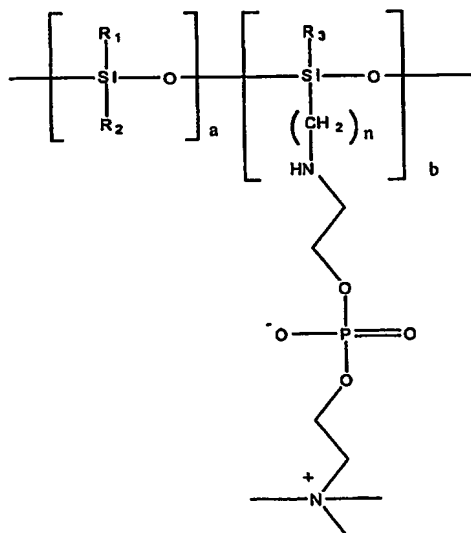


4

(4)

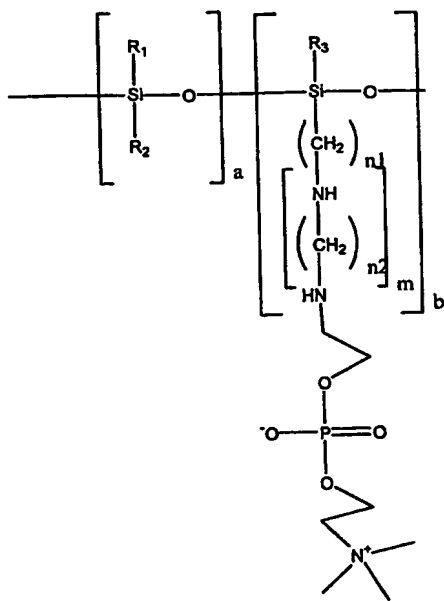


(5)

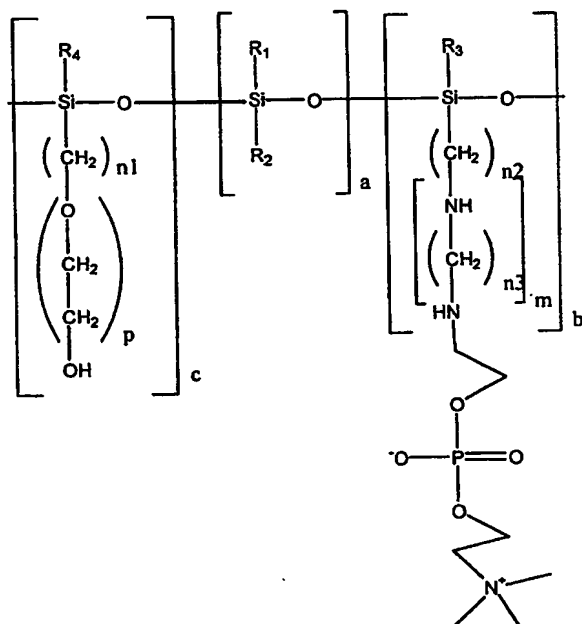


5

(6)



(7)



- 5  $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ は、それぞれ独立して、炭素原子数1～22のアルキル基若しくはパーフルオロアルキル基、炭素原子数1～6のアルキレン基を介した炭素原子数1～6のアルコキシシリル基、フェニル基、水酸基、 $R_5$ は水素又は炭素原子数1～22のアルキル基を表す。 $n$ は1～22の整数

を表す。 $n_1$ 、 $n_2$ 、 $n_3$ は、それぞれ独立して、1～22の整数を表す。 $m$ は0～10の整数を表す。 $p$ は1～30の整数を表す。

さらに、本発明は、グリセロホスホリルコリンの酸化的開裂反応により得られたアルデヒド体含有化合物を、アミノ基を含有するポリシロキサンに付加することによるホスホリルコリン基を有するポリシロキサンの製造方法を提供するものである。

#### 図面の簡単な説明

図1は、ホスホリルコリン基を有する一官能のアルデヒド体を調製するスキームである。

図2は、高分子反応によるホスホリルコリン基含有ポリシロキサンの製造スキームである。

図3は、合成例1の構造式及びNMRスペクトルである。

図4は、実施例1のポリシロキサンである。

図5は、実施例2のポリシロキサンである。

図6は、実施例3のポリシロキサンである。

図7は、実施例1で得られたポリシロキサンの $^1\text{H}$  NMRチャートである。

図8は、実施例3で得られたポリシロキサンの $^1\text{H}$  NMRチャートである。

#### 発明を実施するための最良の形態

以下、本発明について詳述する。

本発明のホスホリルコリン基を有するポリシロキサンは以下の方法にて製造される。



1 : 任意のポリシロキサンに、公知の方法若しくは今後開発される方法にてアミノ基を導入する。一級アミン若しくは二級アミンを有する市販のアミノ変性ポリシロキサンを用いても良い。

2 : アミノ基を有するポリシロキサンに対し、グリセロホスホリルコリン  
5 の酸化的解裂反応により得られたアルデヒド体あるいはハイドレート体を、還元的アミノ化反応によって付加させる。

上記製造方法は、ホスホリルコリン基の導入収率が高く、導入率のコントロールも容易であるという大きな利点がある。

10 例えば、目的に応じてホスホリルコリンの導入率を制御し、ポリマーの親水性を自由に調製することが可能である。すなわち、ポリシロキサンの用途に応じて、必要とされる生体適合性に合わせるようなポリマー設計が容易に可能である。

また、ホスホリルコリン基に影響されることなく、疎水基等を導入してポリシロキサンに必要な機能を持たせた上で、その後任意の量のホスホリル  
15 コリン基を付加させ、目的とする機能性高分子材料を容易に得ることが出来る。

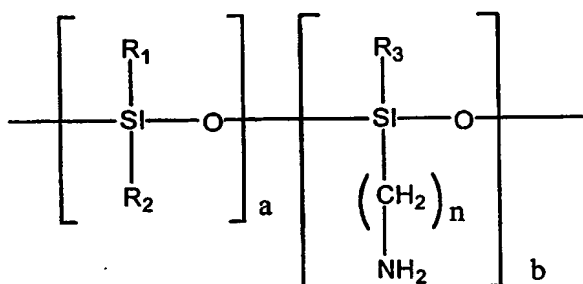
本発明の方法において、グリセロホスホリルコリンの酸化的解裂反応により得られるアルデヒド体を含有する化合物は、公知のグリセロホスホリルコリン基を、公知の方法により酸化的解裂を行わせるもので、極めて簡単なステップである。この反応は、1, 2-ジオールを、過ヨウ素酸或いは過ヨウ素酸塩を用いて酸化することにより結合を開裂させ、2つのアルデヒド体を得るものであり、本法の場合、ホスホリルコリンアルデヒド体とホルムアルデヒドを生成する。反応は通常水中または水を含む有機溶媒中で行われる。  
20 反応温度は0度から室温である。アルデヒド体は水中で平衡反応を経てハイドレートとなることもあるが、続くアミンとの反応には影響しない。

アミノ基を有するポリシロキサンは特に限定されない。ポリシロキサンの側鎖に、グリセロホスホリルコリンの酸化的解裂反応により得られるアルデヒド体が反応できるアミノ基があればよい。ポリシロキサンにはアルキル基やフェニル基などの置換基があってもよく、これらの置換基にアミノ基が存在してもよい。

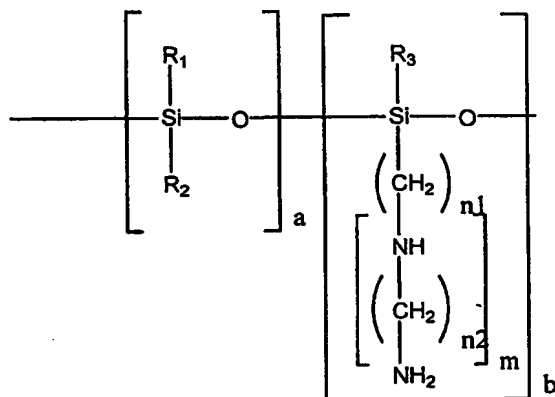
アミノ基は一級であっても二級であってもよい。公知若しくは今後開発される方法によりポリシロキサンにアミノ基を導入できる。公知若しくは今後開発されるアミノ変性ポリシロキサンを使用してもよい。アミノ変性ポリシロキサンの分子量も限定されず、任意の分子量のポリシロキサンを使用できる。

例えば、下記一般式で表されるアミノ変性ポリシロキサンが挙げられる。

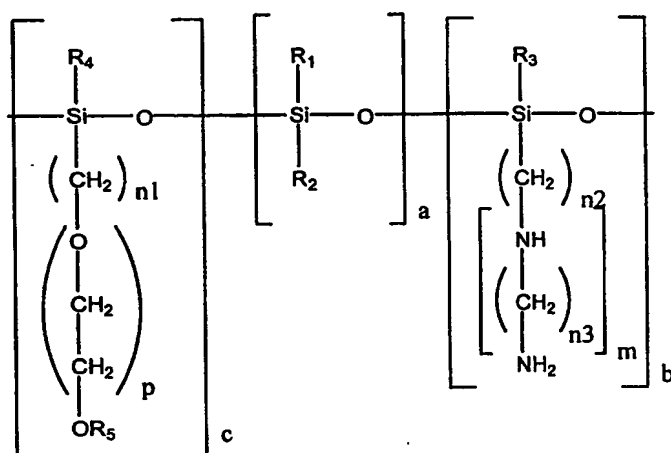
(2)



(3)



(4)



上記式において、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>は、それぞれ独立して、炭素原子数1～22のアルキル基若しくはパーフルオロアルキル基、炭素原子数1～6のアルキレン基を介した炭素原子数1～6のアルコキシシリル基、フェニル基、水酸基、R<sub>5</sub>は水素又は炭素原子数1～22のアルキル基を表す。nは1～22の整数を表す。n<sub>1</sub>、n<sub>2</sub>、n<sub>3</sub>は、それぞれ独立して、1～22の整数を表す。mは0～10の整数を表す。pは1～30の整数を表す。

また、a、b、cはポリシロキサンの構成単位を表し、a単位とb単位とc単位を有する重合体であることを表している。a単位とb単位のみからなる重合体、a単位とb単位とc単位のみからなる重合体だけではなく、他の構成単位が含まれていても良い。また、a単位、b単位若しくはc単位の配列はランダムであってもブロックであっても良い。

a、b、cを数で表した場合には、それぞれの構成単位のポリマー中のモル比（ポリマー組成）を表す。

本発明のポリシロキサンは、上記式中のアミノ基の全部または一部に、式(1)のホスホリルコリン基が付加したポリシロキサンである。ポリマー末端は任意であるが、水酸基、アルキル、水素、アルコキシなどである。

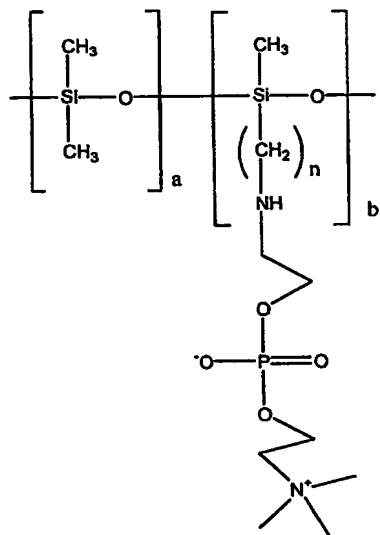
好ましいアミノ変性ポリシロキサンは、式(2)及び(3)において、R

1、 $R_2$ 、 $R_3$ がすべてメチル基のポリシロキサン、式(4)において、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ がすべてメチル基であり、 $R_5$ が水素のポリシロキサンである。

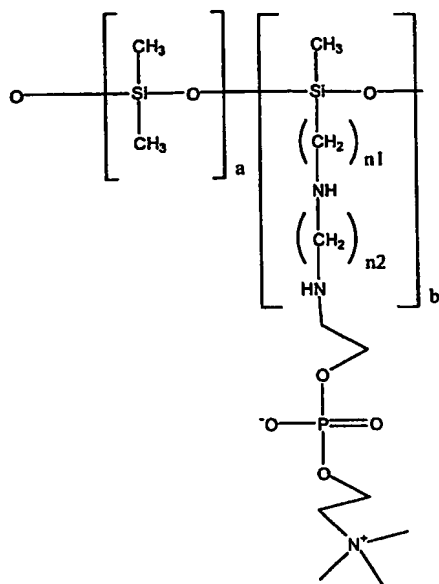
5 本発明の製造方法により、目的とする用途に適合する任意のアミノ変性ポリシロキサンを使用して、上記式(1)のホスホリルコリン基をアミノ基の全部又は一部に付加しているポリシロキサンを容易に製造できる。

具体的には、下記式で表されるa及びbの構成単位からなるポリシロキサン、a、b及びc構成単位からなるポリシロキサンが好ましく製造される。これらのポリシロキサンにはアミノ基にホスホリルコリン基が付加されていない構成単位b'を含んでいてもよい。すなわち、アミノ変性ポリシロキサンのアミノ基の一部に、ホスホリルコリン基が付加したポリシロキサンである。ポリシロキサンのホスホリルコリン基の付加数は、反応させるホリルコリン基含有アルデヒド体のモル数によって、容易に調整できる。

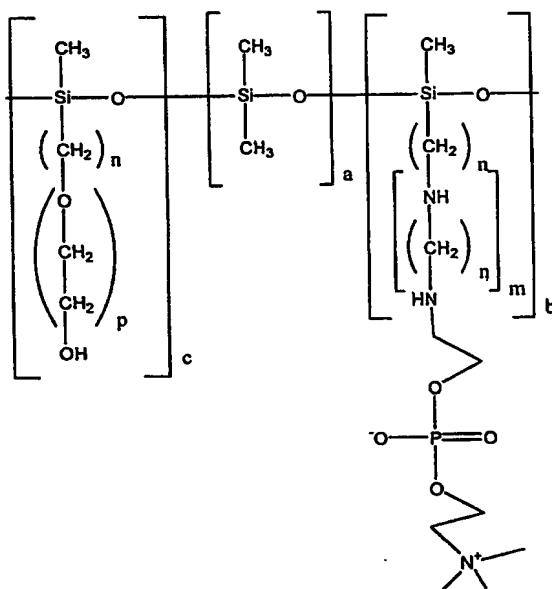
(8)



(9)



(10)



- 5      グリセロホスホリルコリンの酸化的解裂反応により得られるアルデヒド体 (若しくはハイドレート体)を、ポリシロキサンのアミノ基に結合させる還元 的アミノ化反応は、両者を溶媒中にて攪拌することにより容易に行うことが 出来る。この反応は両者を水或いはアルコール中に溶解し (第三成分の有機

溶媒を混合しても良い)、イミンを形成させた後、これを還元剤により還元して2級アミンを得るものである。還元剤としてはシアノホウ素酸ナトリウム等マイルドな還元剤が好ましいが、ホスホリルコリンが安定な限り、他の還元剤を用いることも可能である。反応は通常0度から室温で行われるが、  
5 場合により加熱することもある。

上記の製造方法により、親水部のホスホリルコリン基を任意の量で含有するポリシロキサンが容易に製造出来る。本発明のポリシロキサンの分子量は任意である。用途に応じてあらかじめ最適な平均分子量のポリシロキサンを用い、任意の分子量を有するホスホリルコリン基含有ポリシロキサンが製造  
10 される。例えば、GPC測定により標準ポリスチレン換算の重量平均分子量で1000～500000のポリシロキサンが得られる。

図1にホスホリルコリン基を有する一官能のアルデヒド体を調製するスキームを示す。

図2に本発明のポリシロキサンを製造するスキームを示す。

15 本発明のポリシロキサンは、ホスホリルコリン基以外の親水部として、用途に応じて、カルボン酸基、水酸基、1級～3級アミノ基、スルホン酸基、リン酸基、ポリオキシエチレン基、アンモニウム基、アミド、カルボキシベタイン、糖類等を公知の方法により導入出来る。

また、疎水部として、コレステロール等の環状アルキル、オレイル等不飽  
20 和結合を含むアルキル基、ナフタレン環、ピレンをはじめとする炭化水素系芳香族、ピリジン環、イミダゾール、チアゾール、インドール等のヘテロ系芳香族等を用途に応じて導入し、設計できる。疎水基の結合形態は、エステル、エーテル、アミド、ウレタン、尿素結合等により直接主鎖と結合されていても良いし、スペーサーを介して主鎖と結合されていても良い。スペーサー  
25 の種類としては、親水性のポリエチレンオキサイド、疎水性のポリプロピレンオキサイド、直鎖状アルキル(炭素原子数2～22)等が挙げられる。

親水部及び疎水部の種類及び含有量で、ポリシロキサン機能を自由に設計できる。

本発明のポリシロキサンは、生体適合性、保湿性に優れており、医用高分子材料として有用である。具体的には、人口臓器、生体膜、医療用具のコーティング剤、ドラッグデリバリー、化粧品配合成分等として有用される。特に皮膚柔軟化効果、保湿効果、皮膚外用剤中の薬剤の経皮吸収効果に優れている。

#### 実施例

10 以下に実施例を挙げて本発明をさらに詳しく説明する。本発明は下記の実施例に限定されない。ポリシロキサンの各構成単位の組成はNMR、元素分析等により求めることが出来る。効果を確認した皮膚外用剤処方例の配合量は全量に対する質量%である。

#### 15 合成例1 ホスホリルコリン基を含有するアルデヒド体

L- $\alpha$ -グリセロホスホリルコリン (450mg) を蒸留水 15ml に溶解し、氷水浴中で冷却する。過ヨウ素酸ナトリウム (750mg) を添加し、2時間攪拌する。更にエチレングリコール (150mg) を添加して1晩攪拌する。反応液を減圧濃縮、減圧乾燥し、メタノールにより目的物を抽出する。

構造式及びNMRスペクトルを図3に示す。

#### 実施例1 ホスホリルコリン基含有ポリアルキルシロキサンの合成

25 アミノ変性ポリジメチルシロキサン 1g {式(2)において、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3 = CH_3$ 、 $n = 2 \sim 22$ 、平均分子量 50000 の市販品：KF-864、信越化学工業株式会社} をメタノール (50ml) に溶解し、合成例1

のアルデヒド体 0.5 g を添加、室温で 5 時間攪拌する。氷冷後、水素化シアノホウ素酸ナトリウム 250 mg を添加し、一晚攪拌する。透析、凍結乾燥により精製し、目的物 0.95 g を得た。得られたポリシロキサンを図 4 に示す。a : b = 50 : 1 である。得られたポリシロキサンの  $^1\text{H}$  NMR

5 チャートを図 7 に示す。溶媒：重水、標準ピーク：1, 4-ジオキサン、ピークの帰属：(1) 1, 4-ジオキサン、(2) ホスホリルコリン (4 級アンモニウム)、(3) シロキサン (メチル)。ホスホリルコリン基由来のピーク (2) が出現している。

#### 10 実施例 2 ホスホリルコリン基含有ポリシロキサン

アミノ変性ポリジメチルシロキサン 1 g {式 (4) において、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4 = \text{CH}_3$ 、 $R_5$  は水素、 $n_1$ 、 $n_2$ 、 $n_3 = 2 \sim 22$ 、平均分子量 50000 の市販品、X-22-3939A、信越化学工業株式会社} をメタノール (50 ml) に溶解し、合成例 1 のアルデヒド体 0.5 g を添加、室温

15 で 5 時間攪拌する。氷冷後、水素化シアノホウ素酸ナトリウム 250 mg を添加し、一晚攪拌する。透析、凍結乾燥により精製し、目的物 0.9 g を得た。

得られたポリシロキサンを図 5 に示す。a : b : c は不明である。

#### 20 実施例 3 ホスホリルコリン基含有ポリシロキサン

アミノ変性ポリジメチルシロキサン 1 g {式 (3) において、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3 = \text{CH}_3$ 、 $n_1$ 、 $n_2 = 2 \sim 22$ 、平均分子量 3000 の市販品、KF-393、信越化学工業株式会社} をメタノール (50 ml) に溶解し、合成例 1 のアルデヒド体 0.5 g を添加、室温で 5 時間攪拌する。氷冷後、水素

25 化シアノホウ素酸ナトリウム 250 mg を添加し、一晚攪拌する。透析、凍結乾燥により精製し、目的物 0.95 g を得た。



## 15

得られたポリシロキサンを図6に示す。a : b = 5 : 1である。得られたポリシロキサンの<sup>1</sup>H NMRチャートを図8に示す。溶媒：重水、標準ピーク：1, 4-ジオキサン、ピークの帰属：(1) 1, 4-ジオキサン、(2) ホルホルルコリン (4級アンモニウム)、(3) シロキサン (メチル)。

5   ホルホルルコリン基由来のピーク (2) が出現している。

(1) 保水効果及び皮膚柔軟化効果

上記実施例のポリマーを配合して保湿エッセンスを調整し、その保水効果の持続性及び皮膚柔軟化効果を比較した。処方及び結果を「表1」に示す。

10   評価は専門家20名による官能評価の平均点により下記基準で判定した。

<保水効果>

3点：塗布後10時間以上保水効果が持続した。

2点：塗布後4時間以上10時間未満、保水効果が持続した。

1点：塗布後1時間以上4時間未満保水効果が持続した。

15   0点：保水効果の持続が1時間未満であった。

<皮膚柔軟化効果>

3点：1週間使用後皮膚が極めて柔軟になった。

2点：1週間使用後皮膚がやや柔軟になった。

1点：1週間使用しても皮膚の程度は変わらない。

20   0点：1週間使用後皮膚が硬くなった。

<判定>

◎：平均点が2.5～3点。

○：平均点が2～2.5点未満。

△：平均点が1～2点未満。

25   ×：平均点が1点未満。

表 1

	比較例 1	比較例 2	比較例 3	実施例 1	実施例 2
ソルビトール	8	8	8	8	8
1, 3-ブチレン グリコール	5	5	5	5	5
エタノール	7	7	7	7	7
P O Eオレイルア ルコールエーテル	1	1	1	1	1
オリーブ油	0. 2	0. 2	0. 2	0. 2	0. 2
精製水	7 8. 8	7 8. 7	7 8. 7	7 8. 7	7 8. 7
皮膚柔軟化成分	なし	エラスチン 0. 1	ヒアルロン酸 ナトリウム 0. 1	実施例 1 0. 1	実施例 2 0. 1
皮膚柔軟化効果	△	○	○	◎	◎
保水効果	×	△	○	◎	◎

上記の「表 1」の結果より、本発明のポリシロキサンは優れた保水効果と皮膚柔軟性を有し、化粧料の配合成分として機能することが分かる。

5

## (2) 経皮吸収促進効果

皮膚外用剤に配合される薬剤の経皮吸収促進効果を、特開 2 0 0 2 - 7 1 6 8 2 号公報に開示されている下記の方法により実施した。

試験は *i n v i t r o* の形態で行った。皮膚モデルとしてミニブタの皮膚を用いた。

薬剤にアルブチンを使用した。アルブチンの単純水溶液（比較例 4）及びこれに実施例 1 又は実施例 2 のポリシロキサンを含む水溶液をミニブタ皮膚に適用し、37℃で6時間インキュベートし、表皮を溶媒で抽出、単位重量あたりに含まれる薬剤量を H P L C により定量し、経皮吸収量を比較した。

15 結果を「表 2」に示す。

「表 2」の薬剤経皮吸収量比は、（実施例処方中のアルブチンの吸収量／比較例 4 処方中のアルブチンの吸収量）の値である。

この結果より、実施例 1 及び 2 を配合した水溶液はアルブチン経皮吸収が

促進されており、本発明のポリシロキサンは皮膚外用剤中の薬剤の経皮吸収促進効果に優れていることが分かる。

表 2

	比較例 4	実施例 1	実施例 2
実施例 1		0.5	
実施例 2			0.5
アルブチン	6	6	6
生理食塩水	94	93.5	93.5
薬剤経皮吸収量比 (実施例の処方中の吸収量／ 比較例 4 処方中の吸収量)	1	1.6	1.75

## 5 産業上の利用可能性

本発明のホスホリルコリン基を有するポリシロキサンは、生体適合性及び保湿性が高く、有用な高分子材料であり、人工臓器、生体膜、医療用具のコーティング剤、ドラッグデリバリー、化粧品配合成分等の様々な応用分野がある。

- 10 高分子反応による本発明の製造方法は、生体適合性材料として具体的用途に最適なポリシロキサンを自由に設計できるという大きな利点がある。

ホスホリルコリン基に影響されることなく、主鎖のポリシロキサンの構造、分子量を自由に設計し用途に最適な材料を得て、その後に任意の量のホスホリルコリン基を付加させ、目的とする機能性ポリシロキサン材料を容易に得

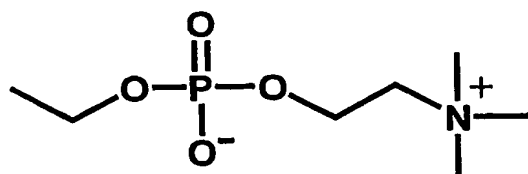
- 15 ることが出来る。

ホスホリルコリン基を有するポリシロキサンは、保水性、皮膚柔軟化、薬剤の経皮吸収性に優れているので、これを化粧品等の皮膚外用剤に配合することにより優れた皮膚外用剤を提供できる。

## 請求の範囲

1. 下記式（１）で示されるホスホリルコリン基を有するポリシロキサン。

（１）

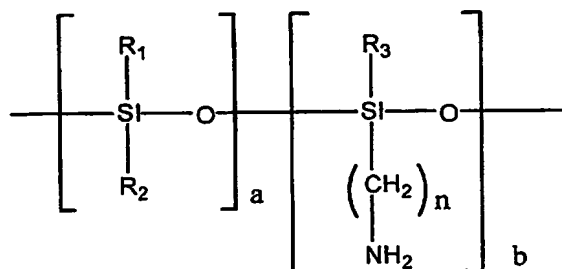


5

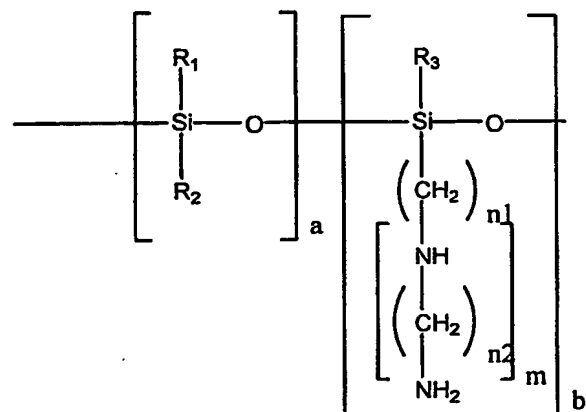
2. 下記式（２）、（３）、（４）で示される繰り返し単位 a と b 若しくは繰り返し単位 a と b と c とを有するアミノ変性ポリシロキサンのアミノ基の一部または全部に、前記式（１）のホスホリルコリン基を導入して得られる、下記式（５）、（６）、（７）で示される繰り返し単位を有するポリシロキサン。

10

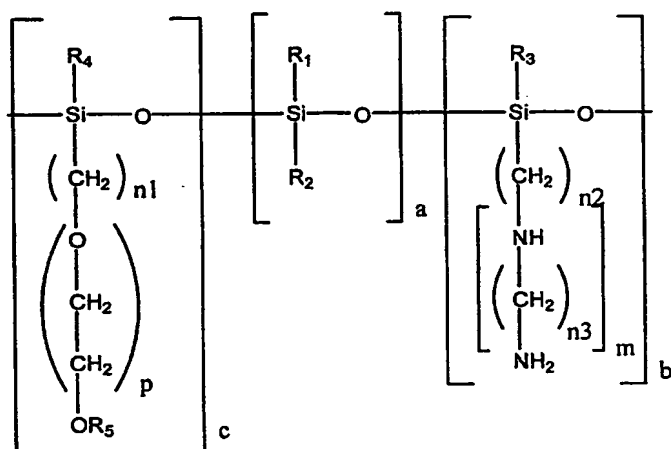
（２）



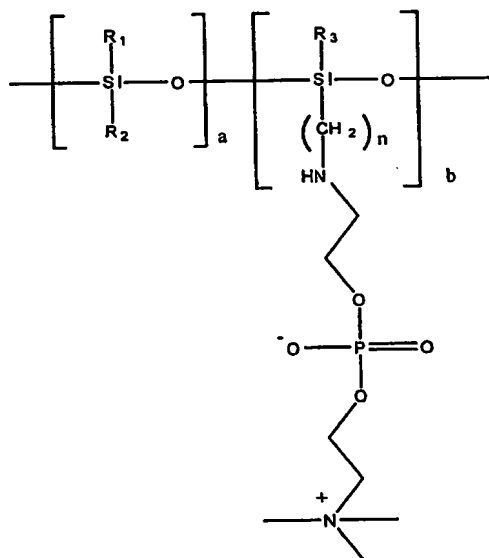
（３）



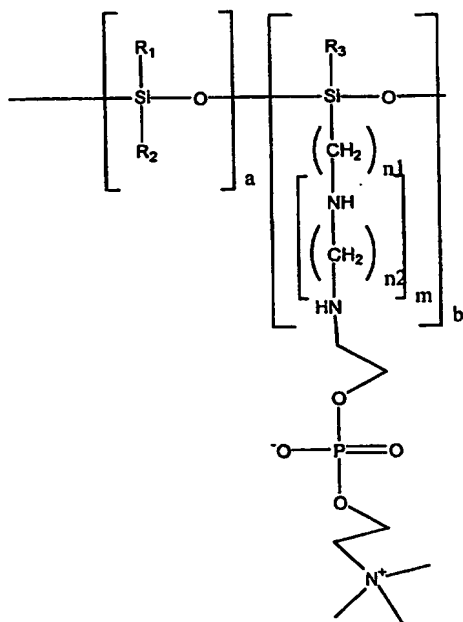
(4)



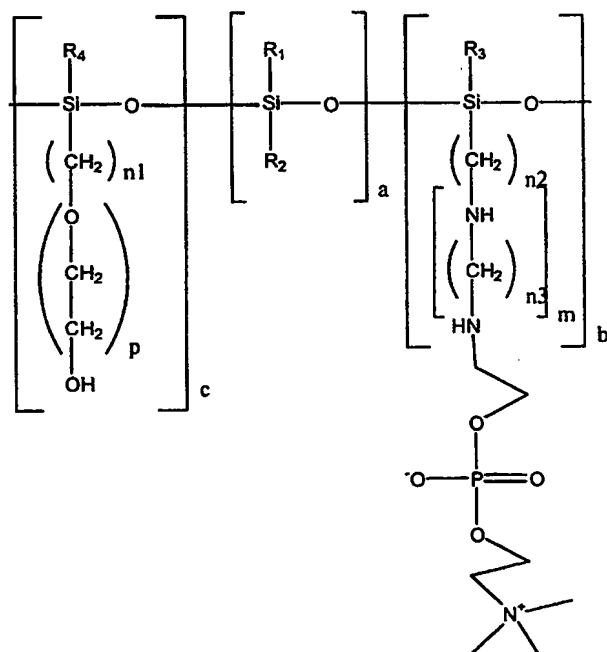
(5)



(6)



(7)



- 5 R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>は、それぞれ独立して、炭素原子数1～22のアルキル基若しくはパーフルオロアルキル基、炭素原子数1～6のアルキレン基を介した炭素原子数1～6のアルコキシシリル基、フェニル基、水酸基、R

## 21

$n$  は水素又は炭素原子数 1 ～ 22 のアルキル基を表す。 $n$  は 1 ～ 22 の整数を表す。 $n_1$ 、 $n_2$ 、 $n_3$  は、それぞれ独立して、1 ～ 22 の整数を表す。 $m$  は 0 ～ 10 の整数を表す。 $p$  は 1 ～ 30 の整数を表す。

3. グリセロホスホリルコリンの酸化的開裂反応により得られたアルデヒド体含有化合物を、アミノ基を含有するポリシロキサンに付加することによるホスホリルコリン基を有するポリシロキサンの製造方法。
- 5

1 / 6

図 1

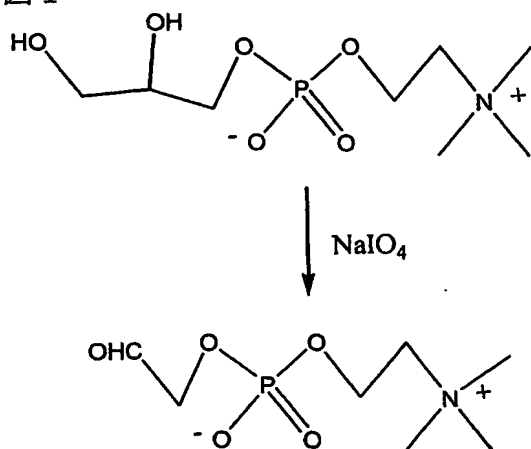
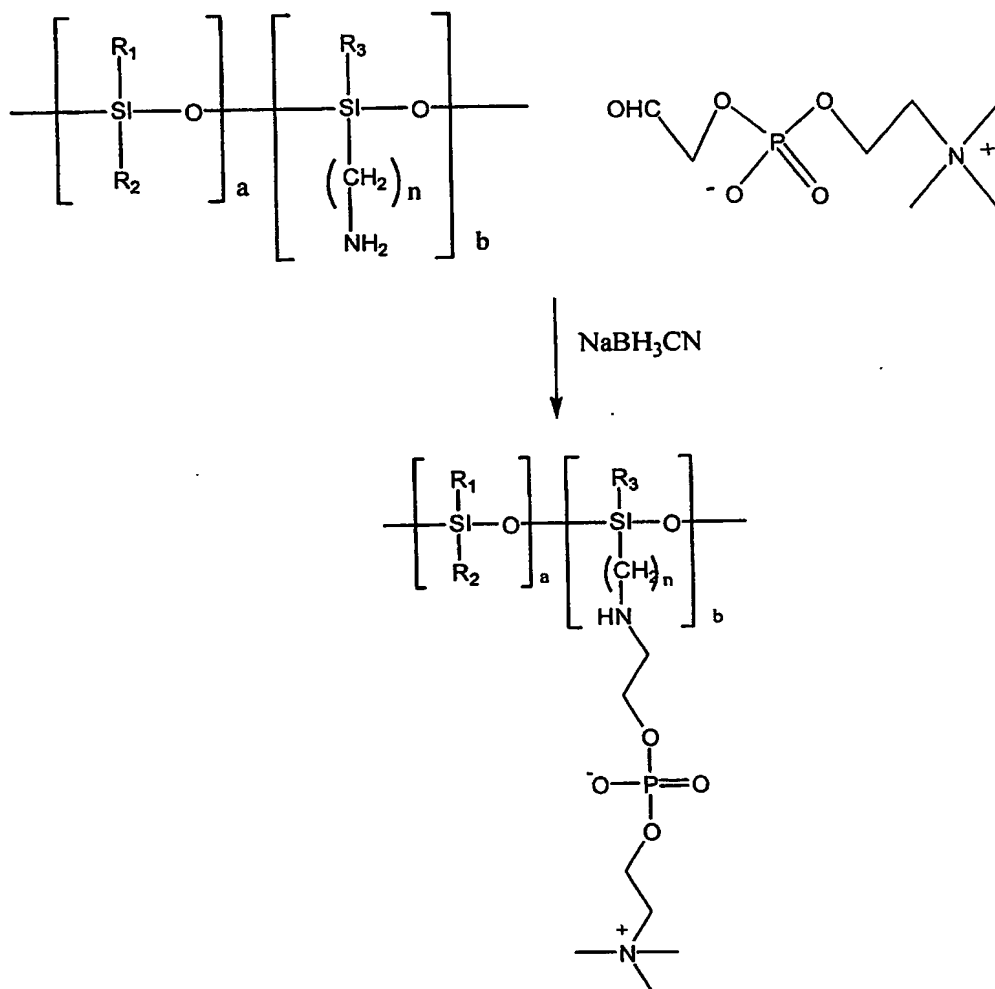


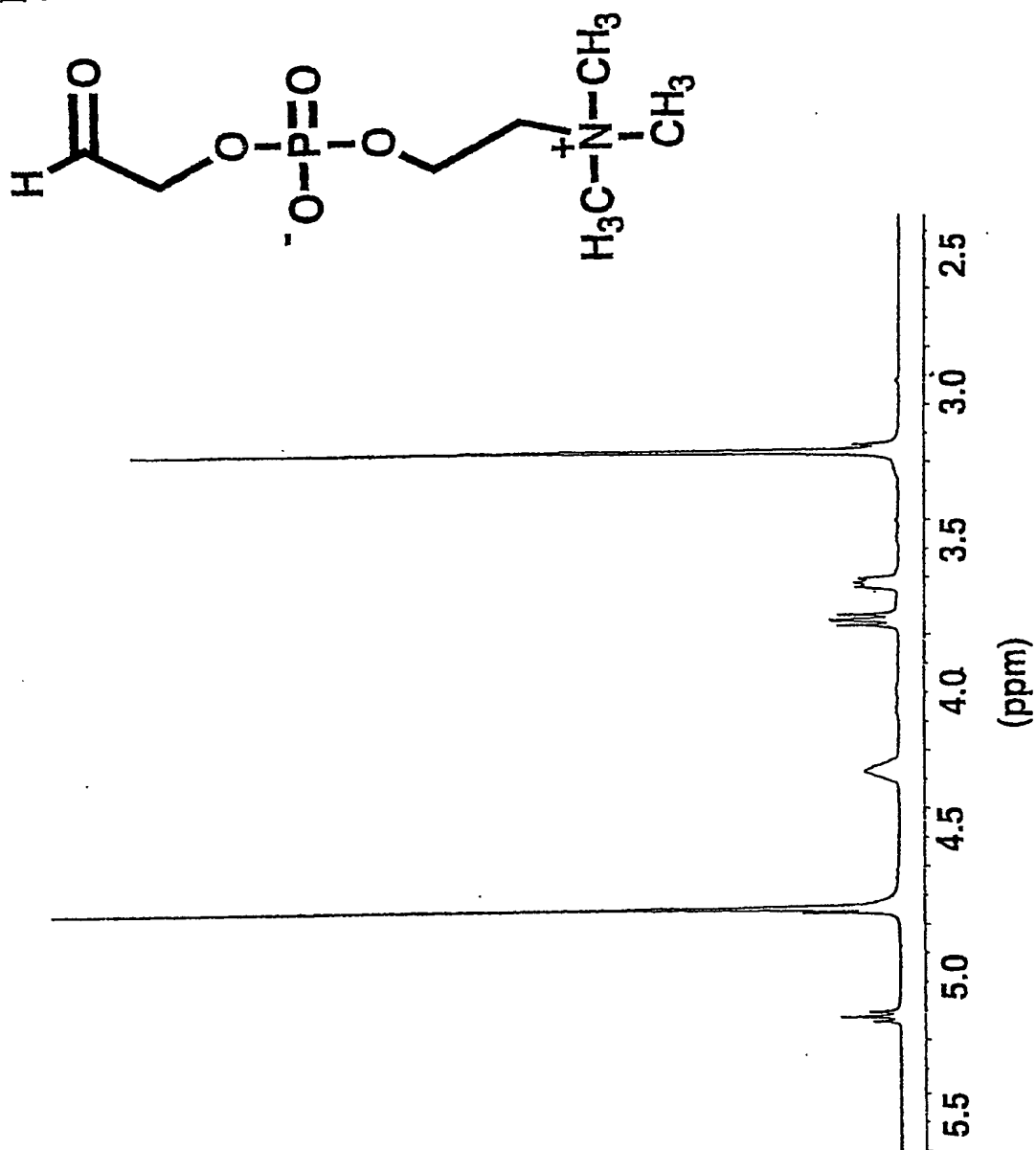
図 2





2 / 6

図 3



3 / 6

図 4

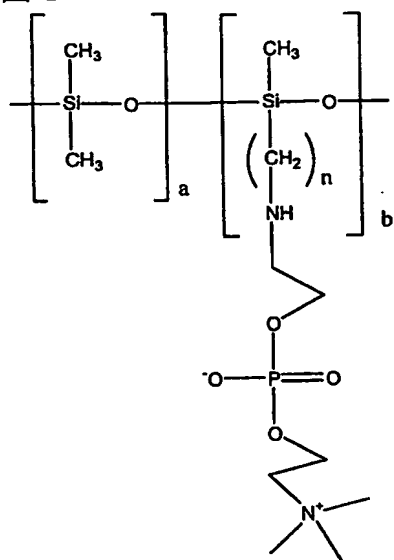
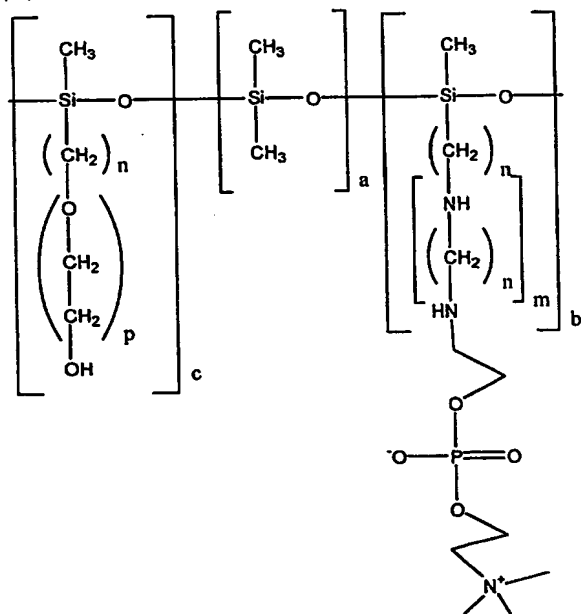
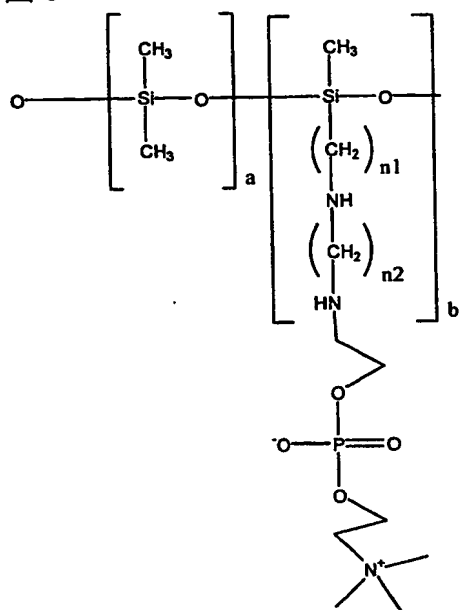


図 5



4 / 6

図 6

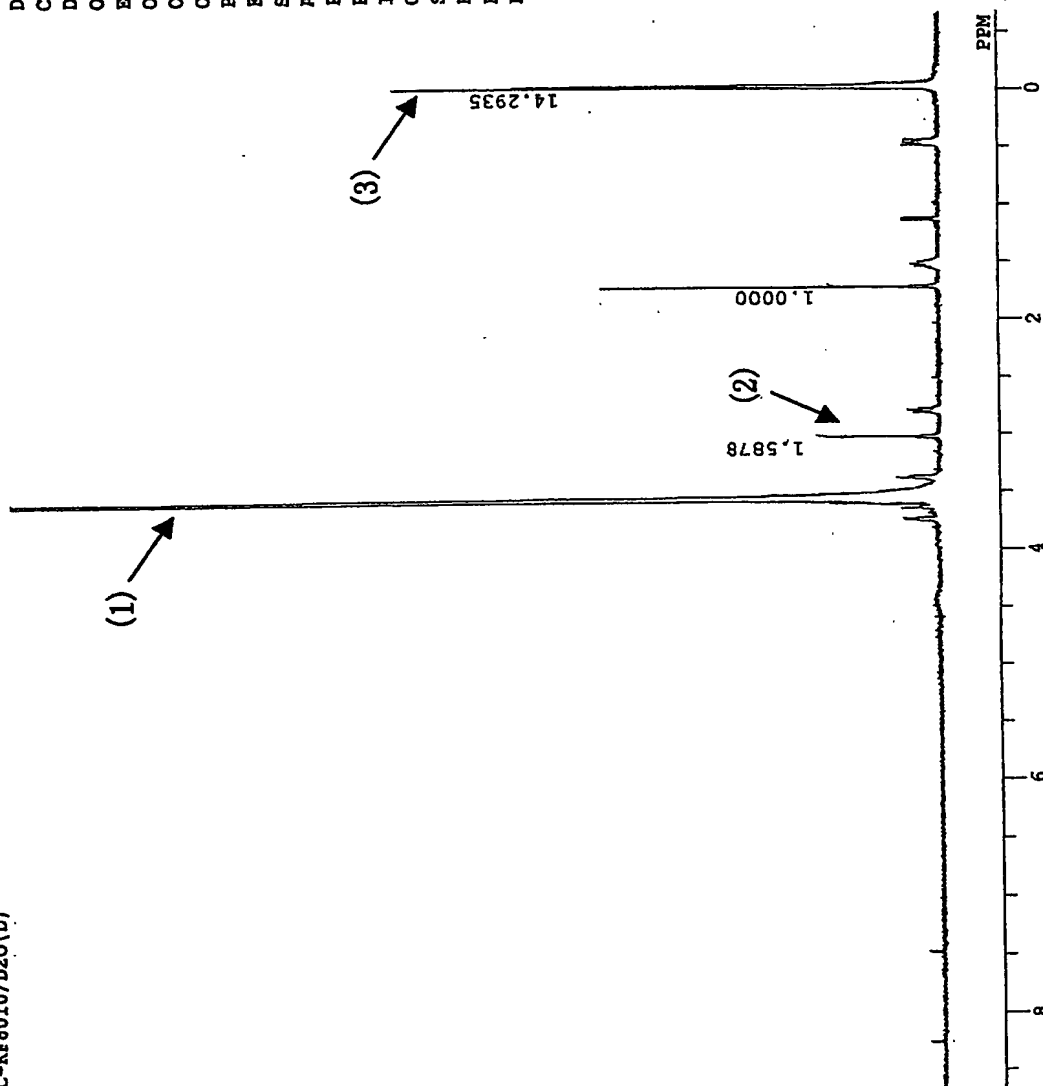


5 / 6

7

C:\WINDOWS\AP4.A IB\My Documents2\PC\NMR\PCKF8010 (D2O) WATER\_SUPPRESSION\_1.als  
PC-KF8010/D2O (D)

DFILE C:\WINDOWS\AP4.A IB\My Docu  
COMNT PC-KF8010/D2O(D)  
DATIM 15-NOV-2002 14:14:15  
OBNUC 1H  
EXMOD single\_pulse\_dan  
OBFRQ 395.00 MHz  
OBSET 884.00 KHz  
OBFIN 564.9 Hz  
POINT 16384  
FREQU 7917.7 Hz  
SCANS 32  
ACQTM 2.069 sec  
PD 9.931 sec  
PW1 6.5 us  
IRNUC 1H  
CTEMP 24.2 C  
SLVNT D2O  
EXREF 3.56 ppm  
BF 0.12 Hz  
RGAIN 15



6 / 6

☒ 8

C:\WINDOWS\AP4.A IB\My Documents2\PC\NMR\PCKF393(D2O)WATER\_SUPPRESSION\_1.als  
PC-KF393/D2O(D)

DFILE C:\WINDOWS\AP4.A IB\My Docu  
COMNT PC-KF393/D2O(D)  
DATIM 15-NOV-2002 13:33:09  
OBNUC 1H  
EXMOD single\_pulse\_dan  
OBFRQ 395.00 MHz  
OBSET 884.00 KHz  
OBFIN 564.9 Hz  
POINT 16384  
FREQU 7917.7 Hz  
SCANS 32  
ACQTM 2.069 sec  
PD 9.931 sec  
PW1 6.5 us  
IRNUC 1H  
CTEMP 24.3 c  
SLVNT D2O  
EXREF 3.56 ppm  
BF 0.12 Hz  
RGAIN 15

